

New layer-lattice silicate salts - contg. substd. ammonium cations, useful as oil adsorbents

Patent Number: EP-294753

International patent classification : C01B-033/20 B01J-020/10 C09K-003/32

• Abstract :

EP-294753 A Substd. ammonium salts (I) of layer-lattice crystalline silicic acids of formula H₂Si₂O₅ are new. (I) are of formula (Q_xM_yH_z)₂Si₂O₅.mH₂O, where: m = 0-10; x, y and z are nos. less than 1, such that x is greater than 0 and x+y+z = 1; M = Li, Na, K or NH₄; Q = R₁R₂R₃R₄N⁺; R₁ and R₂ = 1-22C alkyl, 2-20C hydroxylalkyl, benzyl, (1-20C alkoxy)ethyl, (1-10C alkyl)phenoxyethyl or (1-100 alkyl)aryl; R₃ and R₄ = H or as defined for R₁ and R₂.

USE - (I) are capable of adsorbing oils and fats and are thus useful as detergent additives. (0/0)

EP-294753 B Ammonium salts, substituted by organic substituents of a crystalline silicic acid having a laminar structure of the formula H₂Si₂O₅, which is a compound of the formula (Q_xM_yH_z)₂Si₂O₅.mH₂O in which m is a number from 0 to 10, z is a number less than 1; y is a number less than 1 and x is a number less than 1 and greater than 0, the sum (x+y+z) is 1, M is Li⁺, Na⁺, K⁺ or NH₄⁺, and Q is a cation of the formula (NR₁R₂R₃R₄)⁺ in which R₁ and R₂ independently of one another are alkyl radicals having 6 to 20 carbon atoms, and R₃ and R₄ independently of one another are hydrogen, alkyl radicals having 1 to 22 carbons atoms, hydroxylalkyl radicals having 2 to 20 carbon atoms, benzyl, alkoxyethyl radicals having 1 to 20 carbon atoms in the alkoxy group alkylphenoxyethyl radicals having 10 to 20 carbon atoms in the alkyl or alkylaryl radicals having 1 to 10 carbon atoms in the alkyl group. (Dwg.0/0)

• Publication data :

Patent Family : EP-294753 A 19881214 DW1988-50 Ger 6p *
 AP: 1988EP-0109030 19880607 DSR: BE DE FR GB IT NL
 DE3719467 A 19881229 DW1989-02 AP: 1987DE-3719467
 19870611
 EP-294753 B1 19940316 DW1994-11 C01B-033/20 Ger 8p AP:
 1988EP-0109030 19880607 DSR: BE DE FR GB IT NL
 DE3888398 G 19940421 DW1994-17 C01B-033/20 FD: Based
 on EP-294753 AP: 1988DE-3888398 19880607; 1988EP-0109030
 19880607
 Priority n° : 1987DE-3719467 19870611
 Covered countries : 6
 Publications count : 4
 Cited patents : EP-175287; EP--2079; GB1087062; US3941871
 A3..9103; No-SR.Pub; I.Jnl.Ref

• Patentee & Inventor(s) :

Patent assignee : (FARH) HOECHST AG
 Inventor(s) : HANAUER JF; RIECK H; SCHOTT M; RIECK HP

• Accession codes :

Accession N°: 1988-355215 [50]
 Sec. Acc. n° CPI : C1988-157011

• Derwent codes :

Manual code : CPI: D11-B11 E05-E03
 E05-T E10-A22A E10-A22G E31-P05D
 E32-A04
 Derwent Classes : D25 E11
 Compound Numbers : 8850-A7901-N

• Update codes :

Basic update code : 1988-50
 Equiv. update code : 1989-02; 1994-11;
 1994-17

THIS PAGE BLANK (USPTO)



(19) Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



(11) Veröffentlichungsnummer: 0 294 753 B1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTSCHRIFT

(45) Veröffentlichungstag der Patentschrift: 16.03.94

(51) Int. Cl.⁵: C01B 33/20

(21) Anmeldenummer: 88109030.2

(22) Anmeldetag: 07.06.88

(54) Organisch substituierte Ammoniumsilikate und Verfahren zu ihrer Herstellung.

(30) Priorität: 11.06.87 DE 3719467

(73) Patentinhaber: HOECHST AKTIENGESELL-SCHAFT

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
14.12.88 Patentblatt 88/50

D-65926 Frankfurt(DE)

(45) Bekanntmachung des Hinweises auf die
Patenterteilung:
16.03.94 Patentblatt 94/11

(72) Erfinder: Rieck, Hans-Peter, Dr.
Staufenstrasse 13a

(84) Benannte Vertragsstaaten:
BE DE FR GB IT NL

D-6238 Hofheim am Taunus(DE)

Erfinder: Schott, Martin, Dr.

Königsteiner Strasse 7

D-6374 Steinbach(DE)

Erfinder: Hanauer, Johann Franz, Dr.

Kreuzheck 4

D-6239 Eppstein/Taunus(DE)

(56) Entgegenhaltungen:
EP-A- 0 002 079
EP-A- 0 175 287
GB-A- 1 087 062
US-A- 3 941 871

Advances in Colloid and Interface Science,
11 (1979) 105-129

EP 0 294 753 B1

Anmerkung: Innerhalb von neun Monaten nach der Bekanntmachung des Hinweises auf die Erteilung des europäischen Patents kann jedermann beim Europäischen Patentamt gegen das erteilte europäische Patent Einspruch einlegen. Der Einspruch ist schriftlich einzureichen und zu begründen. Er gilt erst als eingereicht, wenn die Einspruchsgebühr entrichtet worden ist (Art. 99(1) Europäisches Patentübereinkommen).

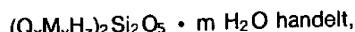
Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von organisch substituierten Ammoniumsalzen, die sich von einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur ableiten.

- 5 Die Erfindung beruht auf der Erkenntnis, daß Salze von Schichtkieselsäuren, die langketige organische Kationen enthalten, in der Lage sind, organische Gastmoleküle reversibel aufzunehmen und daher zum Aufsaugen und Unschädlichmachen von Ölen, insbesondere solchen mit langketigen Alkylgruppen geeignet sind.

- 10 Gemäß EP-A-175 287 sind devart modifizierte hochkondensierte Schichtsilikate und deren Verwendung als Waschmitteladditive bekannt.

Gegenstand der Erfindung sind organisch substituierte Ammoniumsalze einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur der Formel $H_2Si_2O_5$, dadurch gekennzeichnet, daß es sich um Verbindungen der Formel



15 wobei

m eine Zahl von 0 bis 10,

z eine Zahl kleiner als 1,

y eine Zahl kleiner als 1 und

20 x eine Zahl kleiner als 1 und größer als 0 bedeuten,

die Summe $(x+y+z) = 1$ ist,

M für Li^+ , Na^+ , K^+ oder NH_4^+ steht,

Q ein Kation der allgemeinen Formel $(NR^1R^2R^3R^4)^+$ darstellt

in der

25 R¹ und R² unabhängig voneinander Alkylreste mit 6 bis 20 C-Atomen,

R³ und R⁴ unabhängig voneinander Wasserstoff, Alkylreste mit 1 bis 22 C-Atomen, Hydroxyalkylreste mit 2 bis 20 C-Atomen, Benzyl, Alkoxyethylreste mit 1 bis 20 C-Atomen in der Alkoxygruppe, Alkylphenoxyethylreste mit 1 bis 10 C-Atomen in der Alkylgruppe oder Alkyarylreste mit 1 bis 10 C-Atomen in der Alkylgruppe (insbesondere Alkylphenylreste),

30 bedeuten.

Diese organisch substituierten Ammoniumsalze einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur lassen sich gewinnen durch Umsetzung von Alkalosalzen einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur in wässriger Phase mit Salzen eines aliphatischen Amins oder einer quaternären Ammoniumbase. Bei der Umsetzung mit Salzen aliphatischer Amine setzt man eine Formeleinheit eines kristallinen Alkalischichtsilikates der allgemeinen Formel



40 mit 0,2 bis 20 Mol, vorzugsweise 0,5 bis 7 Mol eines Salzes eines sekundären oder tertiären aliphatischen Amins um, wobei M für Natrium, Kalium oder Ammonium steht. Insbesondere kann man ein Salz der Formel $(NR^1R^2R^3H)^+X^-$ einsetzen, wobei R¹, R² und R³ die oben angegebene Bedeutung aufweisen und X ein Anion darstellt. Welches Anion das Aminsalz bildet, ist ohne Bedeutung. Die handelsüblichen Aminsalze liegen häufig als Chloride vor. Es kommen jedoch auch andere Anionen in Frage, wie z.B. Bromid, Methosulfat, Acetat oder Propionat. Am besten erfolgt die Umsetzung in wässriger Lösung bei pH-Werten von 7 bis 10, vorzugsweise 8 bis 9.

45 Die als Ausgangsmaterial dienenden kristallinen Alkalidisilikate der Formel $M_2Si_2O_5$ sind bekannt. Beispielsweise gibt es mehrere Schichtsilikate mit der ungefähren Zusammensetzung $Na_2Si_2O_5$, (α , β , γ , δ), die sich durch ihre Röntgenbeugungsdiagramme unterscheiden. So wird in der DE-OS 34 17 649 ein technisch gangbarer Weg zur Herstellung röntgenographisch unterschiedlicher Formen dieser Substanz beschrieben. Das dort beschriebene Produkt mit dem Röntgenbeugungsdiagramm des α - $Na_2Si_2O_5$ wird hier als NaSKS-5 und die dort beschriebene Substanz mit dem Röntgenbeugungsdiagramm des δ - $Na_2Si_2O_5$ wird hier als NaSKS-6 bezeichnet.

50 Für die Gewinnung eines Salzes einer quaternären Base setzt man eine Formeleinheit eines kristallinen Alkalischichtsilikates der allgemeinen Formel $M_2Si_2O_5$ mit 0,2 bis 20 Mol, vorzugsweise 0,5 bis 7 Mol eines quaternären Ammoniumsalzes der Formel $(NR^1R^2R^3R^4)^+X^-$, wobei R¹, R², R³, R⁴ und X die oben angegebene Bedeutung aufweisen, um. Vorzugsweise stellen alle 4 Substituenten (R¹, R², R³, R⁴) Alkylgruppen dar.

Es ist bevorzugt, daß R³ und R⁴ unabhängig voneinander Alkylreste mit 1 bis 4 C-Atomen darstellen. Es ist ferner bevorzugt, wenn die Reste R³ und R⁴ Methylgruppen bedeuten. Besonders günstig verhalten sich Ammoniumsalze der Formel (NR¹₂R³₂)⁺X⁻.

Anstatt - wie oben beschrieben - die Alkalosalze einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur mit dem Salz eines sekundären oder tertiären aliphatischen Amins umzusetzen, ist es auch möglich, die freie kristalline Kieselsäure mit Schichtstruktur einzusetzen. Bei diesem Verfahren wird eine Formeleinheit einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur der allgemeinen Formel H₂Si₂O₅ mit 0,2 bis 20, vorzugsweise 0,5 bis 7 Mol eines freien sekundären oder tertiären aliphatischen Amins umgesetzt. Die hier eingesetzten freien Kieselsäuren werden aus ihren Alkalosalzen durch Ansäuern und anschließendes Waschen mit Wasser gewonnen.

Das eingesetzte Amin weist die Formel NR¹R²R³ auf, wobei R¹, R² und R³ die oben angegebene Bedeutung besitzen.

Um ein reines Produkt zu gewinnen, ist es in allen Fällen sinnvoll, insbesondere aber bei der Umsetzung eines Alkalischichtsilikates mit dem Salz eines sekundären oder tertiären aliphatischen Amins, das Rohprodukt mit einem organischen Lösungsmittel auszuwaschen, um adsorbiertes organisches Ausgangsprodukt zu entfernen.

Bei den erfindungsgemäß hergestellten Aminsalzen von schichtförmigen Disilikaten befinden sich Organoammoniumionen zwischen den Silikatschichten und sind an diese salztartig gebunden. Bei ihrem Einbau treten sie durch Ionenaustausch an die Stelle der im Schichtsilikat ursprünglich vorhandenen Alkalimetall- oder Wasserstoffionen. Dieser Austausch ist nicht immer vollständig, da der Platzbedarf insbesondere großer Organoammoniumionen dem Einbau Grenzen setzt. Hier erhält man zunächst nur teilsubstituierte Produkte wie (N(CH₃)₂(C₁₆H₃₃)₂)_{1,5}Na_{0,5}Si₂O₅. Der Einbau der Organoammoniumionen führt zu einer Aufweitung des Schichtgitters. Dieser Effekt kann durch Röntgenbeugungsaufnahmen erkannt werden.

Die so hergestellten Salze von Schichtsilikaten können noch weitere organische Moleküle aufnehmen. Dabei kann es sich z.B. um ein als Ausgangsmaterial verwendetes Aminsalz handeln. Dieser Effekt ist besonders dann zu erwarten, wenn Organoammoniumsalze mit ein oder zwei langketten Resten verwendet wurden. Weiteres Ausgangsmaterial kann auch adsorptiv gebunden werden. Dies wird dann der Fall sein, wenn das als Ausgangsmaterial verwendete Aminsalz stöchiometrisch im Überschuß eingesetzt wird.

Die erfindungsgemäß hergestellten Aminsalze von schichtförmigen Disilikaten besitzen auch die Fähigkeit, Öle und Fette zu adsorbieren. Diese Fähigkeit machen die erfindungsgemäß hergestellten Aminsalze geeignet als Waschmittelzusatz.

Die Erfindung wird durch die Beispiele näher erläutert.

Beispiel 1

54 g Na-SKS-6 (= 297 mmol) werden in 500 ml Wasser aufgeschlämmt. Diese Aufschlämmung wird durch Zugabe von Salzsäure auf pH 10 eingestellt. Bei 65 °C werden unter Röhren innerhalb 1 Stunde 33 g (= 44 mmol) einer 75 %igen Paste von Distearyldimethylammoniumchlorid in Isopropanol zugegeben. Daß weiße Umsetzungsprodukt wird abfiltriert, kurz mit Wasser gewaschen und anschließend bei 50 °C im Vakuum getrocknet.

Wie sich aus dem Röntgenbeugungsdiagramm des Produkts ergibt, weist dieses mit d-Werten von 41•19⁻⁸ cm und 24•10⁻⁸ cm Gitterabstände auf, die weit über denen des δ-Na₂Si₂O₅ liegen und nur durch eine Schichtaufweitung erkläbar sind, die durch die Aminsalzbildung verursacht wird.

Das Filtrat enthält weniger als 20 mg Distearyldimethylammoniumchlorid, das sind unter 0,1 % des eingesetzten Materials.

Beispiel 2

50 5 g Na-SKS-6 (= 27 mmol) werden in 800 ml Wasser aufgeschlämmt. Nach Erhitzen dieser Aufschlämmung auf 65 °C werden unter kräftigem Röhren 20 g eines 96 %igen Pulvers von Distearyldimethylammoniumchlorid (= 34 mmol) innerhalb 1 Stunde zugegeben. Nach Beendigung der Zugabe wird das Gemisch noch 1 Stunde gerührt. Das abfiltrierte, mit wenig Wasser gewaschene, im Vakuum bei 50 °C getrocknete Produkt ist ein weißes Pulver. Sein Röntgenbeugungsdiagramm weist ähnlich wie bei Beispiel 1 d-Werte von 24,2 und 46,5•10⁻⁸ cm auf, die nur durch eine Schichtaufweitung, d.h. durch Aminsalzbildung erkläbar sind.

Das Filtrat enthält noch 150 mg Distearyldimethylammoniumchlorid, das sind 0,8 % des eingesetzten Materials. Das bedeutet, daß praktisch die gesamte Menge an quaternären Ammoniumionen nach der

Umsetzung im abfiltrierten Festprodukt vorliegt, sei es als Aminsalz des Disilicates, sei es als eingelagertes oder adsorbiertes Distearyldimethylammoniumchlorid.

Beispiel 3

5 4,9 g des im Beispiel 2 hergestellten Produktes werden unter Zugabe von 2,9 g Na₂CO₃ in 1 l Wasser aufgeschlämmt. Diese Aufschlämmung wird auf 60 °C erwärmt. Dann werden unter Rühren 5 ml = 4,6 g Sonnenblumenöl langsam zugegeben. Das Rühren wird 30 min fortgesetzt. Die heiße Dispersion wird zentrifugiert. Nach dem Zentrifugieren wird die überstehende Lösung mit dem darauf schwimmenden
10 überschüssigen Öl abdekantiert und nach Abkühlen auf Raumtemperatur dreimal mit 100 ml Cyclohexan extrahiert. Der mit Na₂SO₄ getrocknete und filtrierte Extrakt wird eingedampft. Der Rückstand entspricht dem nicht adsorbierten Öl. Es werden 2,15 g Öl gefunden. Das bedeutet, daß 2,45 g Sonnenblumenöl von dem im Beispiel 2 hergestellten Produkt adsorbiert wurden, was 50 Gew.-%, bezogen auf dieses Produkt, entspricht.

15 **Beispiel 4**

20 5 g Na-SKS 5 (= 27 mmol) werden in 800 ml Wasser aufgeschlämmt. Zu dieser Aufschlämmung werden unter kräftigem Rühren 15 g pulverförmiger Distearyldimethylammoniumchlorid mit 96 % Wirkstoff (= 26 mmol) innerhalb 12 Stunden zugegeben. Das abfiltrierte, mit wenig Wasser gewaschene und im Vakuum bei 50 °C getrocknete Produkt ist ein weißes Pulver. Sein Röntgenbeugungsdiagramm weist folgende Peaks auf:

| 25 | d-Wert (10 ⁻⁸ cm) | I |
|----|------------------------------|-----|
| | 4,15 | 45 |
| | 4,39 | 50 |
| | 15,36 | 20 |
| | 22,6 | 10 |
| 30 | 44,1 | 100 |

Die drei höheren d-Werte sind aus der Schichtaufweitung zu deuten, die durch den Einbau der Organoammoniumionen verursacht wurde (der höchste d-Wert von NaSKS-5 beträgt 4,9 • 10⁻⁸ cm).

35 **Patentansprüche**

1. Organisch substituierte Ammoniumsalze einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur der Formel H₂Si₂O₅, dadurch gekennzeichnet, daß es sich um Verbindungen der Formel

40 (Q_xH_y)₂Si₂O₅ • m H₂O handelt,

wobei

m eine Zahl von 0 bis 10,

z eine Zahl kleiner als 1,

45 y eine Zahl kleiner als 1 und

x eine Zahl kleiner als 1 und größer als 0 bedeuten,

die Summe (x + y + z) = 1 ist,

M für Li⁺, Na⁺, K⁺ oder NH₄⁺ steht,

50 Q ein Kation der allgemeinen Formel (NR¹R²R³R⁴)⁺ darstellt

in der

R¹ und R² unabhängig voneinander Alkylreste mit 6 bis 20 C-Atomen,

R³ und R⁴ unabhängig voneinander Wasserstoff, Alkylreste mit 1 bis 22 C-Atomen, Hydroxyalkylreste mit 2 bis 20 C-Atomen, Benzyl, Alkoxyethylreste mit 1 bis 20 C-Atomen in der

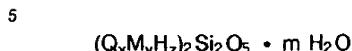
55 Alkoxygruppe, Alkylphenoxyethylreste mit 1 bis 10 C-Atomen in der Alkylgruppe oder Alkylarylreste mit 1 bis 10 C-Atomen in der Alkylgruppe,

bedeuten.

2. Verfahren zur Herstellung von organisch substituierten Ammoniumsalzen einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur nach Anspruch 1 durch Umsetzen von Alkalosalzen dieser Kieselsäure in wässriger Phase mit Salzen aliphatischer Amine, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Formeleinheit eines kristallinen Alkalischichtsilikats der allgemeinen Formel
5 $M_2Si_2O_5$ mit 0,2 bis 20 Mol, vorzugsweise 0,5 bis 7 Mol eines Salzes eines sekundären oder tertiären aliphatischen Amins umsetzt, wobei M die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat.
3. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Salz der Formel $(NR^1R^2R^3H)^+ X^-$ einsetzt wobei R¹, R² und R³ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung aufweisen und X ein Anion darstellt.
10
4. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß man die Umsetzung in wässriger Lösung bei pH-Werten von 7 bis 10 durchführt.
- 15 5. Verfahren zur Herstellung organisch substituierter Ammoniumsalze einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur nach Anspruch 1 durch Umsetzen von Alkalosalzen einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur in wässriger Phase mit dem Salz einer quaternären Ammoniumbase, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Formeleinheit eines kristallinen Alkalischichtsilikats der allgemeinen Formel
20 $M_2Si_2O_5$ mit 0,2 bis 20 Mol, vorzugsweise 0,5 bis 7 Mol eines quaternären Ammoniumsalzes, das im Molekül 4 aliphatische Substituenten enthält, umsetzt, wobei M die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat.
- 25 6. Verfahren nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß das eingesetzte quaternäre Ammoniumsalz die Formel $(NR^1R^2R^3R^4)^+ X^-$ aufweist, wobei R¹, R², R³ und R⁴ die in Anspruch 1 angegebenen aliphatischen Rest sind und X ein Anion darstellt.
- 30 7. Verfahren nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß R³ und R⁴ unabhängig voneinander Alkyreste mit 1 bis 4 C-Atomen darstellen.
- 35 8. Verfahren nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß das eingesetzte Ammoniumsalz die Formel $(NR^1_2R^3_2)^+ X^-$ aufweist.
- 30 9. Verfahren nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß R³ und R⁴ Methylgruppen bedeuten.
- 35 10. Verfahren zur Herstellung organisch substituierter Ammoniumsalze einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Formeleinheit einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur der allgemeinen Formel $H_2Si_2O_5$ mit 0,2 bis 20, vorzugsweise 0,5 bis 7 Mol eines freien sekundären oder tertiären aliphatischen Amins umsetzt.
40 11. Verfahren nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß das eingesetzte Amin die Formel NR¹R²R³ aufweist, wobei R¹, R² und R³ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung aufweisen.
- 45 12. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß man das erhaltene Reaktionsprodukt mit einem organischen Lösungsmittel auswäscht, um adsorbiertes freies sekundäres oder tertiäres aliphatisches Amin zu entfernen.
- 50 13. Verfahren nach Anspruch 2 oder 5, dadurch gekennzeichnet, daß das Umsetzungsprodukt, das gegebenenfalls überschüssiges Ausgangsmaterial enthält, abgetrennt, mit Wasser gewaschen und, vorzugsweise im Vakuum, getrocknet wird.
- 55 14. Verwendung der organisch substituierten Ammoniumsalze und gemäß Anspruch 1 als ölbindende Substanzen.
- 55 15. Organisch substituiertes Ammoniumsalz einer kristallinen Kieselsäure mit Schichtstruktur gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß x eine Zahl zwischen 0,1 und 0,8, insbesondere zwischen 0,15 und 0,6, vorzugsweise 0,3 und 0,4 ist.

Claims

1. Ammonium salts, substituted by organic substituents, of a crystalline silicic acid having a laminar structure of the formula $H_2Si_2O_5$, which is a compound of the formula



in which

m is a number from 0 to 10,

10 z is a number less than 1,

y is a number less than 1 and

x is a number less than 1 and greater than 0,

the sum (x+y+z) is 1,

M is Li^+ , Na^+ , K^+ or NH_4^+ , and

15 Q is a cation of the formula $(NR^1R^2R^3R^4)^+$

in which

R¹ and R² independently of one another are alkyl radicals having 6 to 20 carbon atoms, and

20 R³ and R⁴ independently of one another are hydrogen, alkyl radicals having 1 to 22 carbon atoms, hydroxalkyl radicals having 2 to 20 carbon atoms, benzyl, alkoxyethyl radicals having 1 to 20 carbon atoms in the alkoxy group, alkylphenoxyethyl radicals having 1 to 10 carbon atoms in the alkyl group or alkylaryl radicals having 1 to 10 carbon atoms in the alkyl group.

2. A process for the preparation of ammonium salts, substituted by organic substituents, of a crystalline silicic acid having a laminar structure as claimed in claim 1 by reaction of alkali metal salts of this silicic acid with salts of aliphatic amines in the aqueous phase, which comprises reacting one formula unit of a crystalline alkali metal laminar silicate of the formula

25 $M_2Si_2O_5$ with 0.2 to 20 mol, preferably 0.5 to 7 mol, of a salt of a secondary or tertiary aliphatic amine, in which M has the meaning given in claim 1.

30 3. The process as claimed in claim 2, wherein a salt of the formula $(NR^1R^2R^3H)^+X^-$ in which R¹, R² and R³ have the meaning given in claim 1 and X is an anion is employed.

4. The process as claimed in claim 2, wherein the reaction is carried out in aqueous solution at a pH of 7 to 10.

5. A process for the preparation of ammonium salts, substituted by organic substituents, of a crystalline silicic acid having a laminar structure as claimed in claim 1 by reaction of alkali metal salts of a crystalline silicic acid having a laminar structure with the salt of a quaternary ammonium base in the aqueous phase, which comprises reacting one formula unit of a crystalline alkali metal laminar silicate of the formula $M_2Si_2O_5$ with 0.2 to 20 mol, preferably 0.5 to 7 mol, of a quaternary ammonium salt which contains 4 aliphatic substituents in the molecule, in which M has the meaning given in claim 1.

45 6. The process as claimed in claim 5, wherein the quaternary ammonium salt employed has the formula $(NR^1R^2R^3R^4)^+X^-$ in which R¹, R², R³ and R⁴ are the aliphatic radicals mentioned in claim 1 and X is an anion.

7. The process as claimed in claim 6, wherein R³ and R⁴ independently of one another are alkyl radicals having 1 to 4 carbon atoms.

50 8. The process as claimed in claim 7, wherein the ammonium salt employed has the formula $(NR^{1_2}R^{3_2})^+X^-$.

9. The process as claimed in claim 6, wherein R³ and R⁴ are methyl groups.

55 10. A process for the preparation of ammonium salts, substituted by organic substituents, of a crystalline silicic acid having a laminar structure as claimed in claim 1, which comprises reacting one formula unit of a crystalline silicic acid having a laminar structure of the formula $H_2Si_2O_5$ with 0.2 to 20, preferably

0.5 to 7, mol of a free secondary or tertiary aliphatic amine.

11. The process as claimed in claim 10, wherein the amine employed has the formula $NR^1R^2R^3$, in which R¹, R² and R³ have the meaning given in claim 1.
- 5 12. The process as claimed in claim 2, wherein the reaction product obtained is washed out with an organic solvent in order to remove adsorbed free secondary or tertiary aliphatic amine.
- 10 13. The process as claimed in claim 2 or 5, wherein the reaction product, which may contain excess starting material, is separated off, washed with water and dried, preferably in vacuo.
14. The use of the ammonium salts, substituted by organic substituents, of a crystalline silicic acid having a laminar structure as claimed in claim 1 as an oil-binding substance.
- 15 15. An ammonium salt, substituted by organic substituents, of a crystalline silicic acid having a laminar structure as claimed in claim 1, in which x is a number between 0.1 and 0.8, in particular between 0.15 and 0.6, preferably 0.3 and 0.4.

Revendications

- 20 1. Sels d'ammonium à substituants organiques d'un acide silicique cristallisé à phyllostructure, ou structure stratifiée, de formule $H_2Si_2O_5$, caractérisés en ce qu'ils s'agit de composés de formule :

$$(Q_xM_yH_z)_2Si_2O_5 \cdot m H_2O$$
 dans laquelle
 - m est un nombre de 0 à 10,
 - z un nombre inférieur à 1,
 - y un nombre inférieur à 1 et
 - x un nombre inférieur à 1 mais supérieur à 0,
 - la somme (x + y + z) = 1,
 - M désigne Li⁺, Na⁺, K⁺ ou NH₄⁺ et
 - Q est un cation ($NR^1R^2R^3R^4$)⁺,
 R¹ et R² étant indépendamment l'un de l'autre des alkyles avec de 6 à 20 atomes de carbone et R³ et R⁴, indépendamment l'un de l'autre, l'hydrogène, des alkyles ayant de 1 à 22 atomes de carbone, des hydroxyalkyles ayant de 2 à 20 atomes de carbone, le groupe benzyle, des alcoxyéthyyles ayant de 1 à 20 atomes de carbone dans le groupe alcoxy, des alkylphénoxyéthyyles ayant de 1 à 10 atomes de carbone pour le groupe alkyle ou encore des alkylaryles à alkyle ayant de 1 à 10 atomes de carbone.
- 30 2. Procédé de préparation des sels d'ammonium d'acide silicique selon la revendication 1 par réaction de sels alcalins de cet acide en phase aqueuse avec des sels d'amines aliphatiques, procédé caractérisé en ce que l'on fait réagir 1 Mol d'un phyllosilicate de métal alcalin cristallisé de formule générale $M_2Si_2O_5$ avec de 0,2 à 20 Mol, de préférence de 0,5 à 7 Mol, d'un sel d'une amine aliphatique secondaire ou tertiaire, M ayant la signification donnée à la revendication 1.
- 35 3. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que l'on fait réagir un sel de formule ($NR^1R^2R^3H$)-⁺X⁻, R¹, R² et R³ ayant les significations données à la revendication 1 et X désignant un anion.
- 40 4. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que l'on effectue la réaction en solution aqueuse à un pH de 7 à 10.
- 45 5. Procédé de préparation de sels d'ammonium d'acide silicique selon la revendication 1 par réaction de sels alcalins d'un acide silicique cristallisé à phyllostructure, en phase aqueuse, avec le sel d'une base d'ammonium quaternaire, procédé caractérisé en ce que l'on fait réagir 1 Mol d'un phyllosilicate alcalin cristallisé de formule $M_2Si_2O_5$ avec de 0,2 à 20 Mol, de préférence de 0,5 à 7 Mol, d'un sel d'ammonium quaternaire ayant 4 substituants aliphatiques, M ayant la signification donnée à la revendication 1.

6. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que le sel d'ammonium quaternaire est un sel de formule $(NR^1R^2R^3R^4)^+X^-$, R¹, R², R³ et R⁴ étant des radicaux aliphatiques tels que définis à la revendication 1 et X un anion.
- 5 7. Procédé selon la revendication 6, caractérisé en ce que R³ et R⁴ sont indépendamment l'un de l'autre des alkyles ayant de 1 à 4 atomes de carbone.
8. Procédé selon la revendication 7, caractérisé en ce que le sel d'ammonium est un sel de formule $(NR^1_2R^3_2)^+X^-$.
- 10 9. Procédé selon la revendication 6, caractérisé en ce que R³ et R⁴ sont des groupes méthyle.
- 10 10. Procédé de préparation de sels d'ammonium à substituants organiques selon la revendication 1, caractérisé en ce que l'on fait réagir une unité molaire d'un acide silicique cristallisé à phyllostructure de formule générale H₂Si₂O₅ avec de 0,2 à 20 Mol, de préférence de 0,5 à 7 Mol, d'une amine aliphatique secondaire ou tertiaire libre.
- 15 11. Procédé selon la revendication 10, caractérisé en ce que l'on fait réagir une amine de formule NR¹R²R³, les divers symboles ayant les significations données à la revendication 1.
- 20 12. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce qu'on lave le produit de réaction obtenu avec un solvant organique pour en éliminer l'amine aliphatique libre qui a été adsorbée.
- 25 13. Procédé selon la revendication 2 ou 5, caractérisé en ce que l'on sépare le produit de réaction pouvant contenir éventuellement un excès de la matière de départ puis on le lave à l'eau et on le sèche, de préférence sous vide.
- 30 14. L'emploi des sels d'ammonium à substituants organiques d'un acide silicique cristallisé à phyllostructure selon la revendication 1 pour lier des matières huileuses.
15. Sels d'ammonium à substituants organiques selon la revendication 1, caractérisés en ce que x est un nombre de 0,1 à 0,8, en particulier de 0,15 à 0,6 et de préférence de 0,3 à 0,4.

35

40

45

50

55